(9) BUNDESREPUBLIK DEUTSCHLAND



C 07 C 102/00

Offenlegungsschrift

26 24 290

20

Aktenzeichen:

P 26 24 290.0

22 43 Anmeldetag:

31. 5.76

Offenlegungstag:

14. 4.77

30 Unionsprioritāt:

**39 39 39** 

2. 6.75 Ungarn CI-1580

Bezeichnung:

Neue 2-Aminocycloalkancarbonsäuren, deren Derivate und ein

Verfahren zu ihrer Herstellung

Anmelder:

Chinoin Gyogyszer- es Vegyeszeti Termekek Gyara RT, Budapest

**(4)** 

Vertreter:

Lotterhos, H.W., Dr.-Ing., Pat.-Anw., 6000 Frankfurt

@

Erfinder:

Bernath, Gabor, Dipl.-Chem. Dr.; Gera, Lajos, Dipl.-Chem. Dr.;

Döndös, György, Dipl.-Chem. Dr.; Szeged;

Kovacs, Kalman, Dipl.-Chem. Dr.; Janvari geb. Kanyo, Erzsebet;

Sebestyen, Gyula, Dr.; Ecsery, Zoltan; Hermann geb. Vörös, Judit, Dr.;

Budapest (Ungarn)

#### **PATENTANSPRÜCHE**

(1. Verfahren zur Herstellung neuer 2-Aminccycloalkancarbonsäuren der allgemeinen Formel (I) und ihrer Derivate

$$(CH2)n HC CH2
$$(CH2)n R2$$

$$(CH2)n HC N R2$$

$$(I)$$$$

10 worin  $R^1$  für Hydroxyl oder eine Gruppe der Formel  $-N < \frac{R^4}{R^5}$  steht,

R<sup>2</sup> und R<sup>3</sup> Wasserstoff, Alkyl, Aralkyl, Aryl oder Acyl bedeuten mit der Einschränkung, daß für der Fall

15  $R^2 = Wasserstoff R^1$  nur för  $-N = \frac{R^4}{R^5}$  steht,

 ${
m R}^4$  und  ${
m R}^5$  für Wasserstoff,  ${
m C}_{1-8}$ -Alkyl, Aralkyl, Aryl oder Heteroaryl steht und

n 1 oder 2 bedeutet,

20 dadurch gekennzeichnet, daß man Verbindungen der allgemeinen Formel (II)

$$(CH_2)_n CH_2 C X Y (II)$$

worin

25

5

30 X Wasserstoff oder eine freie Valenz bedeutet, die mit Z oder Y eine Bindung eingehen kann,

Z Wasserstoff oder eine freie Valenz ist, die mit X eine Bindung eingehen kann,
8

Y für Wasserstoff, Sauerstoff oder eine Gruppe -N R<sup>9</sup>

 $^{7}$  für eine leicht als Anion austretende Gruppe oder Atom, wie Hydroxyl, Haloger oder  $^{9}\text{-COO-}$  oder  $^{-N}$   $\stackrel{\text{R}^{2}}{\stackrel{\text{R}^{3}}{\sim}}$  steht, wobei die Bedeutung von  $^{2}$  und  $^{8}$  die gleiche wie oben ist und

5 R<sup>8</sup> und R<sup>9</sup> für Wasserstoff, Alkyl, Aralkyl, Aryl oder Acyl steht, mit Verbindungen der allgemeinen Formel (III)

$$A - B$$
 (III)

umsetzt, worin

10 A für Wasserstoff, Hydroxyl, Halogen, Sauerstoff, Alkalioder Erdalkalimetall oder eine Gruppe  $R^{10}$ -COO- (mit  $R^{10}$  = Wasserstoff, Alkyl, Aralkyl oder Aryl) steht und

B für Wasserstoff, Acyl, Hydroxyl, ein komplexes Metallanhydridanion oder eine Gruppierung der Formeln

$$-N < \frac{R^2}{R^3}$$
 oder =  $C < \frac{R^{11}}{R^{12}}$ 

steht, worin die Bedeutung von  $\mathbb{R}^2$  und  $\mathbb{R}^3$  die gleiche wie oben ist und

 $R^{11}$  und  $R^{12}$  Wasserstoff, Alkyl, Aralkyl oder Aryl bedeuten.

2. Verfahren nach Anspruch 1, dadurch ge-kennzeichnet, daß man 2-Aminocycloalkancarben-säuren der allgemeinen Formel (II) mit Säuren oder Säurederivaten der allgemeinen Formel (III), so mit Säureanhydriden, Säurechloriden oder Estern umsetzt.

3. Verfahren nach Anspruch 1, dadurch ge 25 kennzeich et, daß man 2-(Acylamino)-cycloalkancarbonsäuren der allgemeinen Formel (II) in Gegenwart saurer
oder neutraler Kondensationsmittel mit Aminen der allgemeinen
Formel (III) umsetzt.

4. Verfahrer nach Anspruch 1, dadurch ge – 30 kennzeichnet, daß man (Benzyloxycarbonylamino) – -cycloalkancarbonsäuren oder -carbonsäureamide der allgegeinen Formel (II) mit Bromwasserstoff umsetzt.

5. V<u>erfahren nach Anspruch</u> 1, dadurch gekenrzeichnet, daß man 2-Aminocycloalkancarbon-35 säureamide der allgemeinen Formel (II) mit Ameisensäure

15

oder einem Gemisch aus Ameisensäure und Essigsäureanhydrid umsetzt.

- 6. Verfahrer nach Anspruch 1, dadurch gekennzeichnet, daß mar 2-Aminocycloalkancarbonsäureamide
  der allgemeinen Formel (II) mit Oxcverbindurgen der allgemeinen Formel (III) umsetzt und die erhaltenen Schiff'schen
  Basen gewünschtenfalls reduziert.
- 7. Verfahren nach Anspruch 1, dadurch ge ken n-zeichnet, daß man Cycloalkencarbonsäuren der allgemeinen Formel (II) mit Aminen der allgemeinen Formel (III) umsetzt.
- 8. Verfahren nach Anspruch 1, dadurch gekennzeichnet, daß man 2-Alkyl-, Aralkyl- oder 2-(Arylamino)-cycloalkancarbonsäureamide der allgemeinen Formel
  (I) hydrolysiert.
- 9. Verfahren nach Anspruch 1, dadurch geken n-zeichnet, daß man 2-Oxocycloalkancarbonsäureester der allgemeinen Formel mit einem der allgemeinen Formel (III) umsetzt.
- 20 10. Verfahren nach der Ansprüchen 1-6 und 8, dadurch gekennzeichnet, daß man als Verbindungen der allgemeinen Formel (II) stereo-einheitliche cis- beziehungsweise trans-Cycloalkancarbonsäure-Derivate verwendet.
- 25 11. Verbindungen der allgemeinen Formel (I), worin die Bedeutung von  $R^1$ ,  $R^2$ ,  $R^3$ ,  $R^4$ ,  $R^5$  und n die gleiche wie in Anspruch 1 ist, und die Säureadditionsaalze dieser Verbindungen.
- 12. trans-2-Benzylamino-N-benzyl-cyclohexancarbon-30 säureamid und seine Säureadditionssalze.
  - 13. trans-2-Amino-N-p-chlorphenyl-cyclohexancarbon-säureamid und seine Säureadditionssalze.
  - 14. trans-2-Amino-N-p-chlorphenyl-hexahydroanthranyl-säureamid und seine Säureadditionssalze.
- 35 15. cis-2-Amino-cyclohexancarbonsäureamid und seine

5

10

Säureadditionssalze.

5

- 16. cis-2-Amino-(N-p-bromphenyl)-cyclohexancarbon-säureamid und seine Säureadditionssalze.
- 17. cis-2-Amino-(N-m-fluorphenyl)-cyclohexancarbon-säureamid und seine Säureadditionssalze.
- 18. cis-2-amino-(N-p-tolyl)-cyclohexancerbonsäure-amid und seine Säureadditionssalze.
- 19. cis-2-Amino-(N-m-trifluormethylphenyl)-cyclo-hexancarbonsäureamid und seine Säureadditionssalze.
- 20. cis-2-Amino-(N-thiazol-2-yl)-cyclohexancarbon-säureamid und seine Säureadditionssalze.
- 21. cis-2-Amino-(N-phenyläthyl)-cyclohexancarbon-säureamid und seine Säureadditionssalze.

P 26 24 290.0

Chinoin Gyógyszer és Vegyészeti Termékek Gyére RT Budapest IV, Tó utca 1-5, Ungarn

NEUE 2-AMINOCYCLOALKANCARBONSÄUREN, DEREN DERIVATE UND EIN VERFAHREN ZU IHRER HERSTELLUNG

Die Erfindung betrifft neue, stereoisomere 2--Aminocycloalkancarbonsäuren, deren Derivate und ein Verfahren zu ihrer Herstellung.

Die neuen Verbindungen entsprechen der allgemeinen

$$(CH_2)_n \qquad HC \qquad N = R^2$$

$$(CH_2)_n \qquad HC \qquad N = R^3$$

$$(I)$$

16435-77n

/Fné

worin  $R^1$  für Hydroxyl oder eine Gruppe der Formel  $-N = \frac{R^4}{R^5}$  steht.

 $R^2$  und  $R^3$  Wasserstoff, Alkyl, Aralkyl, Aryl oder Acyl bedeuten mit der Einschränkung, daß für den Fall  $R^2$  = Wasserstoff  $R^1$  nur für  $-N < R^5$  steht,

 $R^4$  und  $R^5$  für Wasserstoff,  $C_{1-8}$  Alkyl, Aralkyl, Aryl oder Heteroaryl steht und

n 1 oder 2 bedeutet.

5

10

15

20

25

30

35

Die erfindungsgemäßen Verbindungen sind durch die allgemeine Formel (I) eindeutig definiert. In der allgemeinen Formel (I) steht  $\mathbb{R}^1$  bevorzugt für eine Gruppe der Formel  $-\mathbb{N} < \mathbb{R}^4$ , worin  $\mathbb{R}^4$  und  $\mathbb{R}^5$  vorzugsweise für Wasserstoff, gegebenenfalls substituiertes Phenyl, zum Beispiel durch Chlor, Fluor, Brom oder Trifluormethyl substituiertes Phenyl, ferner für Phenylalkyl, wie zum Beispiel Phenyläthyl, und für Heteroaryl, insbesondere Thiazolyl, steht.  $\mathbb{R}^2$  und  $\mathbb{R}^3$  stehen bevorzugt für Wasserstoff oder Aralkyl, wie zum Beispiel Benzyl.

Die Verbindungen der allgemeinen Formel (I) weisen wertvolle pharmakologische Wirkungen, in erster Linie entzündungshemmende, fiebersenkende, schmerzstillende und narkosepotentierende Wirkungen auf. Dies ist überraschend, denn aus der Literatur waren bisher für verwandte Verbindungen gänzlich andere oder überhaupt keine Wirkungen bekannt. In der USA-Patentschrift Nr. 3 510 492 ist die antibiotische und diuretische Wirkung von 2-Anilino- und 2-(Anilinomethyl)cycloalkylaminen beschrieben. Einige der den Gegenstand der vorliegenden Anmeldung bildenden 2-Aminocycloalkancarbonsäure-Derivate werden zwar als Intermediäre erwähnt, über ihre pharmakologische Wirkung jedoch nicht berichtet. Obwohl in der zitierten Patentschrift cis- und trans-Derivate aufgeführt sind, ist das dort beschriebene Verfahren zur Herstellung stereo-einheitlicher Verbindungen nicht geeignet, wie eigene reproduzierende Versuche bewiesen haben.

Aus der ungarischen Patentschrift Nr. 156 542 sind Cyclohexyl-(methylamin)- und 2-(Aminomethyl)-cyclohexylamin-Derivate bekannt, die als Beruhigungsmittel und zur Behand-lung der Epilepsie eingesetzt werden können. Die oben beschriebene pharmakologische Wirkung der Verbindungen der allgemeinen Formel (I) ist demnach überraschend.

Weiterhin wurde gefunden, daß die Verbindungen der allgemeinen Formel (I) erhalten werden können, wenn man Verbindungen der allgemeinen Formel (II)

10

5

$$(CH_2)_n$$
 $CH_2 - C = Z$ 
 $C = X$ 
 $CH_2 - C = X$ 

15

20

worin

- X Wasserstoff oder eine freie Valenz bedeutet, die mit Z oder Y eine Bindung eingehen kann,
- Z Wasserstoff oder eine freie Valenz ist, die mit X eine Bindung eingehen kann,
- Y für Wasserstoff, Sauerstoff oder eine Gruppe  $-N \sim R^9$  steht,
- $R^7$  für eine als Anion leicht austretende Gruppe oder Atom, wie Hydroxyl, Halogen oder  $R^9$ -COO- oder N = steht, wobei die Bedeutung von  $R^2$  und  $R^3$  die gleiche wie oben ist und

 ${\sf R}^8$  und  ${\sf R}^9$  für Wasserstoff, Alkyl, Aralkyl, Aryl oder Acyl steht, mit Verbindungen der allgemeinen Formel (III)

30

25

$$A - B$$
 (III)

umsetzt, worin

- A für Wasserstoff, Hydroxyl, Halogen, Sauerstoff, Alkalioder Erdalkalimetall oder eine Gruppe  $R^{10}$ –COO- (mit  $R^{10}$  = Wasserstoff, Alkyl, Aralkyl oder Aryl) steht und
- 35 B für Wasserstoff, Acyl, Hydroxyl, ein komplexes Metall-

anhydridanion oder eine Gruppierung der Formel  $-N = \frac{R^2}{R^3}$  oder  $= C = \frac{R^{11}}{R^{12}}$ 

steht, worin die Bedeutung von  $\mathbb{R}^2$  und  $\mathbb{R}^3$  die gleiche wie oben ist und

R<sup>11</sup> und R<sup>12</sup> Wasserstoff, Alkyl, Aralkyl oder Arylgruppe bedeuten.

So können nach einer Ausführungsform des erfindungsgemäßen Verfahrens zum Beispiel 2-Aminocycloalkancarbonsäuren der allgemeinen Formel (II) mit Säuren (z. B.
Ameisensäure), Säurechloriden (z. B. Benzyloxycarbonylchlorid)
oder Säureanhydriden (z. B. Essigsäureanhydrid) der allgemeinen Formel (III) acyliert werden.

Die Reaktion wird vorzugsweise in einem geeigneten Lösungsmittel, zum Beispiel in Wasser, Benzol, Chloroform, 15 Tetrachlorkohlenstoff, Vorgenommen. Das acylierende Agens kann jedoch auch ohne Lösungsmittel eingesetzt werden. Zum Binden der bei der Acylierung entstehenden Säure werden als Säureakzeptor anorganische oder organische Basen ver-Das Produkt scheidet sich entweder bei Kühlen des 20 Reaktionsgemisches aus diesem in kristalliner Form aus oder wird – falls es als Natriumsalz gelöst vorliegt – durch Ansäuren ausgefällt. Die Kristalle werden nach Filtrieren abgetrennt und notwendigenfalls durch Umkristallisieren gereinigt. 25

Gemäß einer anderen Ausführungsform des erfindungsgemäßen Verfahrens werden 2-(Acylamino)-cycloalkancarbonsäuren der allgemeinen Formel (II) in Gegenwart eines Säurechlorides und einer Base, eines N,N'-disubstituierten Carbamides beziehungsweise in Gegenwart sonstiger Kondensationsmittel wie zum Beispiel Phosphorhalogenid, mit Aminen der allgemeinen Formel (III) umgesetzt. Die Reaktion wird zweckmäßig in einem inerten Lösungsmittel, zum Beispiel in Äthyläther, Tetrahydrofuran, Dioxan, Benzol oder einem anderen aromatischen Lösungsmittel ausgeführt. Die Reaktions-

30

35

5

temperatur hängt von der Reaktionsbereitschaft der Komponenten ab und liegt zwischen -20 und +130 °C. Die entstandenen Produkte werden durch Filtrieren beziehungsweise Dekantieren mit anschließender Extraktion und Umkristallisation, beziehungsweise, falls sie gelöst vorliegen, durch Abdestillieren des Lösungsmittels isoliert.

Gemäß einer weiteren Ausführungsform des erfindungsgemäßen Verfahrens werden 2-(Benzyloxycarbonylamino)-cycloalkancarbonsäureamide der allgemeinen Formel (II) mit Bromwasserstoff vorzugsweise in eisessigsaurer Lösung zu 2-Aminocycloalkancarbonsäureamiden der allgemeinen Formel (I) umgesetzt. Die Reaktionstemperatur beträgt vorzugsweise etwa -5 bis 30 °C. Das Reaktionsgemisch wird mit Ather versetzt, worauf sich das Hydrobromid der Verbindung der allgemeinen Formel (I) ausscheidet. Das Hydrobromid wird, falls es kristallin anfällt, durch Filtrieren, falls es ein ölartiges Produkt ist, durch Dekantieren von dem Reaktionsgemisch abgetrennt. Das rohe Hydrobromid wird durch Umkristallisieren gereinigt und/oder die Base daraus freigesetzt, welche gewünschtenfalls weiter gereinigt werden kann. Die Base kann in wäßriger Lösung mit Natriumcarbonat freigesetzt werden, sehr vorteilhaft kann die Freisetzung der Base jedoch auch mit Ionenaustauscherharzen erfolgen..

Gemäß einer weiteren Ausführungsform des erfindungsgemäßen Verfahrens werden cis- und trans-2-Aminocycloalkan-carbonsäureamide der allgemeinen Formel (II) in Ameisensäure gekocht oder in einem Gemisch aus Ameisensäure und Essigsäureanhydrid erwärmt, wobei die cis- beziehungsweise trans-Formylaminocycloalkancarbonsäureamide der allgemeinen Formel (I) gewonnen werden. Bei der Durchführung der Reaktion wird zweckmäßig das formylierende Agens selbst, also die Ameisensäure beziehungsweise das Gemisch aus Ameisensäure und Essigsäureanhydrid, als Lösungsmittel verwendet. Es können jedoch auch übliche organische Lösungsmittel, wie chlorierte Alkane, aromatische Verbindungen usw.

5

10

15

20

251

30

als Lösungsmittel verwendet werden. Die Reaktion wird vorzugsweise bei 30-110 °C ausgeführt. Bei Abkühlen des Reaktionsgemisches scheidet sich das gebildete Produkt im allgemeinen kristallin ab und kann durch Filtrieren abgetrennt werden. Falls das Produkt nicht kristallisiert, wird das Reaktionsgemisch eingedampft und der Rückstand notwendigenfalls umkristallisiert.

Gemäß einer weiteren Ausführungsform des erfindungsgemäßen Verfahrens werden N-substituierte 2-Aminocycloalkancarbonsäureamide der allgemeinen Formel (II) mit Oxoverbindungen der allgemeinen Formel (III) umgesetzt. Die Umsetzung wird vorzugsweise in einem Lösungsmittel vorgenommen. Als Lösungsmittel können zum Beispiel Benzol oder andere Aromaten, ferner Methanol, Athanol, chlorierte Kohlenwasserstoffe, verwendet werden. Die Reaktion kann bei Zimmerusw. temperatur ausgeführt werden, zur Erhöhung der Reaktionsgeschwindigkeit kann jedoch auch erwärmt werden. Bei weniger reaktionsfähigen Oxoverbindungen werden vorzugsweise saure Katalysatoren eingesetzt. Die Reaktion kann auch durch Abdestillieren des entstehenden Wassers, vorzugsweise mit einem nicht wassermischbaren Lösungsmittel, beschleunigt werden. Nach Beendigung der Reaktion wird das Reaktionsgemisch eingedampft und der Rückstand durch Umkristallisieren Die auf diese Weise erhaltenen Schiff'schen aereiniat. Basen können gewünschtenfalls reduziert und auf diese Weise die 2-Alkyl-, 2-Aralkylaminocyclohexancarbonsäuren oder -carbonsäure-Derivate, so zum Beispiel die Carbonsäureamide gewonnen werden.

Die Reduktion kann als katalytische Hydrierung ausgeführt werden, jedoch ist auch die Reduktion der Schiff'schen Basen mit komplexen Metallhydriden, zum Beispiel mit Natriumtetrahydroborat(III), sehr vorteilhaft. Das Reaktionsgemisch wird eingedampft und das 2-Aminocycloalkancarbonsäure-Derivat entweder als Base oder als mit einer Säure gebildetes Salz isoliert. Das Produkt wird

5

10

15

20

25

30

durch Umkristallisieren gereinigt.

Gemäß einer weiteren Ausführungsform des erfindungsgemäßen Verfahrens werden Cycloalkancarbonsäuren der allgemeinen Formel (III) mit Aminen der allgemeinen Formel (III) umgesetzt. Als Reaktionsmedium dient zweckmäßig der Überschuß des Amins. Die Reaktion wird vorzugsweise bei erhöhter Temperatur (100-200 °C) ausgeführt. Eine geeignete Temperatur ist auch der Siedepunkt des verwendeten Amins. Nach Beendigung der Reaktion wird das Gemisch abgekühlt und mit Ather versetzt, wobei das Produkt im allgemeinen kristallisiert. Falls keine Kristallbildung eintritt, wird der Aminüberschuß abdestilliert und der Rückstand durch Extraktion und Umkristallisieren gereinigt.

Die auf die beschriebene Weise erhaltenen trans-2-(Alkylamino)-, -(Aralkylamino)- oder -Arylamino)-cycloalkancarbonsäureamide der allgemeinen Formel (I) können
gewünschtenfalls durch Hydrolyse in die entsprechenden
2-Aminocycloalkancarbonsäuren überführt werden. Hydrolisiert wird zweckmäßig in wäßriger Mineralsäure (z. B. Salzsäure) unter Erwärmen. Zur Verseifung des Säureamides
können jedoch auch basische Stoffe verwendet werden. Bei
salzsaurer Hydrolyse wird das Reaktionsgemisch anschließend
eingedampft, wobei das 2-Aminocycloalkancarbonsäure-Derivat
in Form seines Hydrochlorides zurückbleibt. Dieses wird
durch Umkristallisieren gereinigt und/oder die Base daraus
freigesetzt.

Gemäß einer weiteren Ausführungsform des erfindungsgemäßen Verfahrens werden 2-Oxocycloalkancarbonsäureester der allgemeinen Formel (II) mit Aminen der allgemeinen Formel (III) umgesetzt und auf diese Weise Nesubstituierte 2-Aminocycloalkancarbonsäureester erhalten. Die Reaktion wird vorzugsweise ohne Lösungsmittel, bei Zimmertemperatur ausgeführt, jedoch kann zur Erhöhung der Reaktionsgeschwindigkeit auch erwärmt werden. Das erhaltene Rohprodukt wird durch Umkristallisieren gereinigt.

5

10

15

20

25

30

Gewünschtenfalls kann das Produkt durch Reduktion zu dem N-substituierten 2-Aminocycloalkancarbonsäureester umgesetzt werden. Die Reduktion wird vorzugsweise in alkobolischer Lösung als katalytische Hydrierung ausgeführt, es kann jedoch auch nach anderen Methoden gearbeitet werden. Nach Beendigung der Reduktion wird die Lösung filtriert und der N-bubstituierte 2-Aminocycloalkancarbonsäureester durch Eindampfen gewonnen. Aus dem Produkt kann durch Hydrolyse die entsprechende N-substituierte 2-Aminocycloalkancarbonsäure hergestellt werden.

### Beispiel 1

14,32 g (0,1 Mol) cis-2-Aminocyclohexancarbonsäure werden in 50 ml 2 n wäßriger Natronlauge gelöst. Die Lösung wird auf O <sup>O</sup>C gekühlt und unter Rühren werden gleichzeitig 18,77 g (0,11 Mol) Benzyloxycarbonylchlorid und 50 ml 2 n Natronlauge zugetropft. Bei dieser parallelen Zugabe ist darauf zu achten, daß die Reaktionsmischung immer schwach alkalisch ist. Das Reaktionsgemisch wird danach 1 Stunde lang bei 0 <sup>O</sup>C, anschließend 4 Stunden lang bei Zimmertemperatur gerührt. Dann wird mit 4x50 ml Äther extrahiert, um das nicht umgesetzte Benzyloxycarbonylchlorid zu entfernen. Die abgetrennte wäßrige Phase wird mit im Verhältnis 1:1 verdünnter Salzsäure angesäuert, das ausgeschiedene Produkt abfiltriert und mit Wasser gewaschen. Umkristallisieren aus Äthanol erhält man 23,7 g (85,47 %) cis-2-(Benzyloxycarbonylamino)-cyclohexancarbonsäure in Form einer weißen kristallinen Substanz, die bei 127-129 °C schmilzt.

Analyse für  $C_{15}H_{19}NO_4$ 

30 Berechnet: C 64,97 % H 6,91 % N 5,05 % gefunden: C 64,86 % H 7,01 % N 5,08 %.

#### Beispiel 2

Aus 14,32 g (0,1 Mol) trans-2-Aminocyclohexancarbon-

5

10

15

20

säure wird auf die im Beispiel 1 beschriebene Weise in 93 %-iger Ausbeute die trans-2-(Benzyloxycarbonylamino)--cyclohexancarbonsäure hergestellt, die bei 145-147 °C schmilzt.

5 Analyse für C<sub>15</sub>H<sub>19</sub>NO<sub>4</sub>

Berechnet: C 64,97 % H 6,91 % N 5,05 % gefunden: C 65,15 % H 7,09 % N 4,99 %.

# Beispiel 3

0,02 Mol cis- beziehungsweise trans-2-(Benzyloxycarbonylamino)-cyclohexan-carbonsäure werden in 70 ml 10 wasserfreiem Tetrahydrofuran gelöst. Die Lösung wird auf -10 °C gekühlt und unter Rühren und Kühlen mit 0,02 Mol Triäthylamin und 0,02 Mol Isobutyloxycarbonylchlorid versetzt. Das Gemisch wird 2-3 Minuten lang gerührt. werden unter weiterem Rühren und Kühlen 0,02 Mol Triäthylamin in 20 ml auf -10 °C gekühltem, wasserfreiem Tetrahydrofuran zugegeben. Das Reaktionsgemisch wird bei -5 bis -10 °C 5 Stunden lang gerührt und dann bei Zimmertemperatur 15 Stunden lang stehen gelassen. Der nach dem Eindampfen erhaltene Rückstand wird in einem Petroläther-20 Wasser-Gemisch (man kann als organische Lösungsmittel auch Diäthyläther oder Benzol verwenden) 20 Minuten lang geschüttelt. Dann wird filtriert, die erhaltene feste Substanz wird mit kalter 10 %-iger Natronlauge 5 Minuten lang digeriert. Danach wird erneut filtriert und 25 das abfiltierte Produkt mit Wasser neutral gewaschen.

Die Eigenschaften der auf diese Weise hergestellten cis-beziehungsweise trans-2-(Benzyloxycarbonylamino)-cyclo-hexancarbonsäureamide sind in den Tabellen 1 und 2 zusammengestellt.

Tabelle 1
Schmelzpunkte, Analysenergebnisse und Ausbeuten der N-substituierten cis-2-(Benzyloxycarbonylamino)-cyclohexan-carbon-säureamide

	Amid	Extraktions- lösungsmittel	Schmp. <sup>O</sup> C und zum Umkristal- lisieren verwen- detes Lösungsm.	Analyse C%	Ber H%	./gef. N%	Ausbeute %
	-amid	Wasser	148-149 (Athanol)	65,20 65,00	7,30 7,49	10,14 9,70	
$\bigcirc$	-methylamid	Wasser	137-138 (Aethanol)	66,18 66,26	7,64 7,62	9,65 9,74	
	n-butylamid	Wasser	⅓01-103 (Aethanol)	68,64 67,76	8,49 8,58	8,43 8,31	
	Cyclohex <b>l</b> l- amid	Ather	164-165 (Aethanol)	70,36 70,00	8,44 8,20	7,82 7,45	
	-anilid	Ather	172-173 (Aethanol)	71,58 71,52	6,87 6,92	7,94 7,79	
	o-toluidid	Ather	169-171 (Aethanol)	72,10 72,42	7,15 7,31	7,64 7,54	71,15
	m-toluidid	# Ather	186-188 (Aethanol)	72,10 71,97	7,15 6,98	7,64 7,38	
	p-toluidid	B@nzol	178-179 (Aethanol)	72,10 72,10	7,15 7,18	7,64 7,40	
O	m-fluoranili	id Ather	187-188 (Aethanol)	68,10 68,30	6,26 6,29	7,56 7,55	
	o-chloranili	id Äther	175-177 (Aethanol)	65,20 65,69	5,99 6,18	7,24 7,61	. 74,20
	m-chloranili	id Ather	197-199 (Aethanol)	65,20 65,36	5,99 6,16	7,24 7,06	
	p-chloranili	id Ather	179-180 (Aethanol)	65 <b>,2</b> 0 65,41	5,99 5,59	7,24 7,57	
	p-bromanilid	l Benzol	184-185 (Aethanol)	58,48 58,24	5,38 5,43	6,50 6,23	
	m-(trifluor- methyl)anili		167-169 (Aethanol)	62,85 62,42	5,52 5,45	6,66 6,61	64,38

Amid	Extraktions- lösungsmittel	Schmp. <sup>O</sup> C und zum Umkristal- llisieren verwen- detes Lösungsm.	Analyse C%	Ber.	/gef. N%	Ausbéute %-
p-mėthoxy- anilid	Ather	170-172 (Aethanol)	69,08 69,07	6,85 6,94	7,32 7,09	63,10
p-äthoxy- anilid	Benzol	165-167 (Aethanol)	69,67 69,27	7,12 7,10	7,07 6,78	62,15
-benzylamid	Ather	125-127 (Aethanol)	72,10 71,80	7,15 7,34	7,64 7,20	69,36
p-chlorbenzyl amid	<sup>l-</sup> Benzol	160-161 (Aethanol)	65,91 66,47	6,29 6,25	6,99 6,83	68 (7)
p-methoxy- benzylamid	Benzol	140 <b>-</b> 142 (Aethanol)	69,67 69,77	7,12 7,00	7,07 7,05	65,30
2-(phenyl- äthyl-amid	Äther	154-155 (Aethanol)	72,60 72,69	7,42 7,38	7,36 7,72	68,45
2-(3,4-di- methoxy- phenyl)- äthylamid	Äther ·	137-139 (Aethanol)	68,17 67,95	7,32 7,45	6,36 6,26	65,40
2-(p-sulfa- moylphenyl)- äthylamid	Benzol	155-157 (Aethanol	60,11 59,70	6, <b>3</b> 6 6,41	9,14 9,19	71,20
3-pyridylamid	Benzol .	173 <b>-</b> 174 (Aethanol)	67,97 68,43	6,56 6,62	11,89 11,53	70,15
2-chinoxalyl- amid	Athylacetat	195-197 (Dioxan)	67,96 68,43	6,45 6,05	13,78	49,57
2-(2-pyridyl- äthyl)-amid		142 <b>-</b> 143 (Aethanol)	69,27 68,90	7,13 7,52	11,01 10,90	67,15
2-thiazolalyl amid	_Benzol	187-189 (Aethano1)	60,14 60,10	5,89 6,01	11,69 11,40	68,30
2-benzthia- zolylamid	Ather	205-208 (Benzol)	64,21 64,24	6,12° 5,92	10,21 10,13	55,20

<sup>+)</sup> mit der Dicyclohexyl-carbodiimid-Methode hergestellt.

っ

Tabelle 2
Schmelzpunkte, Analysenergebnisse und Ausbeuten der N-substituierten trans-2-(Benzyloxycarbonylamino)-cyclohexan-carbonsäureamide

Amid	Extraktions lösungsmittel		Analyse C%	Ber./g H%	ef. N%	Ausbeute %
n-butylamid	Wasser	187-189 (Aethanol)	68,64 69,19	8,49 8,84	8,43 8,92	61,13
cyclohexylami	d Äther	239-241 (Aethanol)	70,36 70,41	8,44 8,63		61,35
p-toluidid	Benzol	228-230 (Dioxan)	72,10 72,32	7,15 7,27	7,64 7,37	68,27
p-chloranilid	Benzol	242-244 (Aethanol)	65,20 64,80	5,99 6,00	7,24 7,38	71,10
p-bromanilid	Benzol	251-253 (Methanol)	58,48 58,88	5,38 5,91	6,50 6,44	70,17
benzyhmid	Äther	223-225 (Aethanol)	72,10 71,87	7,15 7,16	7,64 7,84	61,20
(2-phenyläthy amid	1)- Äther	185-187 (Aethanol)	72,60 72,90	7,42 7,47	7,36 7,56	63,30

### Beispiel 4

Zu 0,02 Mol cis- beziehungsweise trans-2-(Benzyloxycarbonylamino)-cyclohexan-carbonsäureamid werden 40 ml
eisessigsaure 20 %-ige Bromwasserstofflösung gegeben. Das
Reaktionsgemisch wird bei Zimmertemperatur eine Stunde lang
stehen gelassen und dann mit Äther versetzt. Dadurch scheidet sich das 2-Aminocyclohexan-carbonsäureamid-hydrobromid
in Form einer öligen Substanz aus, welche durch Reiben mit
einem Glasstab zum Kristallisieren gebracht wird. Die nunmehr kristalline Substanz wird abfiltriert und mit Äther gewaschen, Die Base wird mit 10 %-iger Natriumcarbonatlösung

5

freigesetzt.

5

10

In den Fällen, wo die Kristallisierung des Hydrobromids nicht gelingt, wird die Base aus der öligen Substanz mittels Ionenaustauscher (Varion AD, Anionaustauscherharz) freigesetzt. Zu diesem Zweck wird das Anionaustauscherharz Varion AD mit 0,5 n Natronlauge in OH-Form gebracht und die mit einem im Verhältnis 1:1 bereiteten Methanol-Wasser-Gemisch angesetzte Lösung des 2-Aminocyclohexan-carbonsäure-amids auf die Säule aufgebracht. Eluiert wird mit demselben Lösungsmittelgemisch. Das Eluat wird eingedampft und der Eindampfrückstand umkristallisiert.

Die Eigenschaften der auf diese Weise hergestellten 2-Aminocyclohexan-carbonsäureamide sind in den Tabellen 3 und 4 zusammengestellt.

Tabelle 3 Schmelzpunkte, Analysenergebnisse und Ausbeuten der N-substituierten cis-2-Aminocyclohexan-carbonsäureamide

_								
	Amid	Form	Schmp. <sup>O</sup> C und zum Umkrist. verwendetes Lösungsmittel	Analy C%	se Be	r./gef. N%	Br%	Ausbeute %
	n-Butylamid	Base	39-42 (Benzol- Petroläther)	66,63 65,99	11,18 10,82	14,13 14,01		54,17
~· <u>,</u>	n-Butylamid	Hydro- bromid	142–144 (Ätha– nol–Aether)	56,27 55,80	9,88 10,19	11,98 11,78		51,27 51,27
J	cyclohexyl- amid	Hydro- bromid	204-207 (Zers. (Athenol- Aether)	) 51 ,14 51 ,67	8,25 8,49	9,18 9,53	26,17 26,08	63,06
	anilid	Base	143-144 (Aethanol)	71,53 72,11	8,31 8,33	12,83 12,03		71,02
	anilid	Hydro- bromid	188-191 (Zer- setzung; Aethanol)	52,19 51,73	6,40 6,21	9,36 9,18	26,71 26,67	68,27
	o-toluidis	Base	92-93 (Aether)	72,39 72,34	8,68 8,54	12,06 11,52		71,21
	m-toluidid	Base	130-133 (Benzol)	72,39 72,95	8,68 8,56	12,06 11,62		67,10
<b>.</b>	p-toluidid	Hydro- bromid	200-203 (Aethanol)	53,69 53,77	6,76 7,08	8,95 8,71	25,51 25,52	78,15
)	m-fluor- anilid	Hydro- bromid	207-210 (Zers.) (Aethanol)	) 49,22 48,92	5,72 5,77	8,83 <b>8,</b> 79	25,19 25,12	63,17
	o-chlor- anilid	Hydro- bromid	168-170 (Aethanol)	46,79 46,39	5,44 5,75	8,40 8,30	23,94 23,68	77,51
	m-chlor- anilid	Base	121-123 (Benzol)	61,77 61,85	6,78 6,68	11,09 10,90		69,31
	p-chlor- anilid	Base	121-123 (Aethanol)	61,77 61,75	6,78 6,90	11,09 11,10		82,31
	p-chlor- anilid	Hydro- bromid	197-200 (Aethanol)	46,79 47,20	5,44 5,80	8,40 8,19		79,31
	p-brom anilid	Base	140-142 (Aethanol)	52,52 52,02	5,77 5,81	9,43 9,59		75,17

<del></del>		<del></del>					
Amid	Form	Schmp. <sup>O</sup> C und zum Umkrist.	Anely	se Be	er./gef.		Ausbeute
·		verwendetes Lösungsmittel	С%	н%	N%	Br%	%
m-(Trifluor- methyl)-ani- lid	Hydro- bromid	169-172 (Aethanol)	45,80 45,53	4,94 5,13	7,64 7,95	21,76 21,81	62,27
p-methoxy- anilid	Hydro- bromid	135-138 (Aethanol- Aether)	51,07 51,16	6,43 6,80	8,51 8,40		70,27
p-äthoxy- anilid	Base	95 <b>-</b> 96 (Benzol)	68,66 68,91	8,45 8,88	10,68 10,56		68,71
p-äthoxy- anilid	Hydro- bromid	122-126 (Aethanol)	52,48 51,91	6,78 7,41	8,16 7,91		65,31
benzylamid	Base	55-57 (Aetha- nol-Aether)	72,38 72,03	8,68 8,53	12,06 11,54		71,21
p-chlorben- zylamid	Base	60-63 (Aetha- nol-Aether)	63,03 63,40	7,18 7,31	10,50 10,86		72,23
-methoxy- benzylamid	Hydro- bromid	194-196 (Aethanol]	52,48 52,70	6,75 6,88	8,08 8,38	23,28 23,30	68,31
2-(phenyl- äthyl)-amid	Base	86-88 (Aetha- nol <b>-</b> Aether)	73,12 73,24	9,00 8,81	11,37 11,86		69,45
2-(3,4-di- methoxyphe- nyl)-äthyl-	Base	69-71 (Athenole Aether)	-66,64 66,25	8,55 8,81	9,14 9,42		70,15
amid							0
3-pyridyl- amid	Base	131-133 (Aethanol-Aether)	- 65,72 65,87	7,81 9,16	8,04 8,94		63,21
2-chinoxalylamid	- Base	165-167 (Benzol)	66,41 66,64	7,06 6,63			51,20
2-(2-pyridy) äthylamid	- Base	60-62 (Aetha- nol-Aether)	67,99 68,40	8,56 8,71	16,99 16,69		95,30
2-thiazolyl- amid	Base	156-158 (Aethanol)	53,31 53,58	6,71 6,98	18,65 18,27		69,87

Tabelle 4
Schmelzpunkte, Analysenergebnisse und Ausbeuten der N-subtituierten trans-2-Aminocyclohexan-carbonsäureamide

	Amid	Form	Schmp. OC und	An	alyse	Ber./ge	f.	Ausbeute
			zum Umkristal- lisieren verwe detes Lösungsm	n- <sup>C%</sup>	н%	N%	Br%	<b>%</b>
	n-Butylamid	Base	72-75 (Aetha- nol Aether)	66,63 66,49	11,18 11,40	14,13 13,42		49,11
O,	p-toluidid	Base	140-141 (Aethanol)	72,39 72,67	8,68 8,75	12,06 11,37		78,27
	p-toluidid	Hydro- bromid	206-209 <sup>;</sup> (Aethanol)	53,68 54,20	6,76 6,79	8,95 8,70		65,75
	p-chloranili	d Base	161-163 (Aethanol)	61,77 64,41	6,78 7,05	11,09 11,73		77,21
	p-chlor- anilid	Hydro- bromid	228-230 (Aethanol)	46,79 46,43	5,44 5,41	8,40 8,12	23,94 24,00	65,25
	p-brom- anilid	Hydro- bromid	255-257 (Aethanol)	41,30 41,14	4,80 4,39	7,41 7,44	21,14 20,93	70,03
	- phenyl- äthylamid	Base	98-101 (Aethanol)	73,12 72,83	9,00 9,21	11,37 11,12		60,21
$\bigcirc$	2-(3,4-di- methoxy- phenyl)- äthylamid	Base	120-122 (Aethanol- Aether)	66,64 66,31	8,55 8,39	9,14 9,04		65,11

## Beispiel 5

5

10

20

25

30

Ein Gemisch aus 41,6 g (0,15 Mol) cis-2-(Benzyloxy-carbonyl-amino)-cyclohexancarbonsäure, 30,05 g (0,15 Mol) Dicyclohexylcarbodiimid und 19,14 g p-Chloranilin in 420 ml absolutem Tetrahydrofuran wird einer. Tag lang stehen gelasser. Dann wird das ausgeschiedene N,N'-Dicyclohexylcarbamid abfiltriert und mit Tetrahydrofuran gewaschen. Waschflüssigkeit und Filtrat werden vereinigt, eingedampft und die zurückbleibenden 67,5 g harziger Substanz aus 100 ml Äther umkristallisiert. Die Kristalle werden abfiltriert und aus 500 ml Äthancl erneut umkristallisiert. Auf diese Weise erhält man 31,35 g (54,03 %) cis-2-(Berzyloxycarbonyl-amino)-cyclohexancarbonsäure-p-chloranilid, das bei 177-179 °C schmilzt.

15 Analyse für  $C_{21}H_{23}N_2O_3C1$ :

Berechnet: C 65,2 % H 5,99 % N 7,24 % gefunden: C 65,41% H 5,39 % N 7,57 %.

Die Mutterlauge wird auf etwa 100 ml eingeengt und gekühlt. Auf diese Weise werden 15,25 g (2,0 $^{2}$  %) N-cis--2-(Benzyloxycarbonylamino)-1-cyclohexylcarbonyl-N,N'--dicylohexylcarbamid gewonnen, das bei 113-115  $^{O}$ C schmilzt. Analyse für  $\mathbf{C}_{28}\mathbf{H}_{41}\mathbf{N}_{3}\mathbf{O}_{4}$ 

Berechnet: C 69,63 % H 8,54 % N 8,69 % gefunden} C 69,22 % H 8,65 % N 8,65 %.

### Beispiel 6

Zu 4,3 g (0,03 Mol) cis-2-Aminocyclohexan-carbonsäure werden 5,52 g (0,12 Mol) 98-100 %-ige Ameisensäure und 12,35 g (0,12 Mol) Essigsäureanhydrid gegeben. Das Gemisch wird 90 Minuten lang bei 35-40  $^{\rm O}$ C gehalten. Dabei gehen die Substanzen in Lösung, und nach einigen Minuten beginnt die Kristallausscheidung. Das kristallisierende Gemisch wird bei 0  $^{\rm O}$ C einen Tag lang stehen gelassen. Dann werden die Kristalle abfiltriert, Auf diese Weise werden 3,8 g  $\ddot{\rm c}$ is-2-(Formylamino)-cyclohexan-carbonsäure

erhalten. Das Produkt schmilzt bei 206-208 °C.

Analyse für C<sub>8</sub>H<sub>13</sub>NO<sub>3</sub>:

Berechnet: C 56,13 % H 7,65 % N 8,18 %

gefunden: C 56,33 % H 7,76 % N 7,72 %.

## Beispiel 7

5

10

0,02 Mol des entsprechend substituierten cis- beziehungsweise trans-2-Aminocyclohexan-carbonsäureamides werden in 5,52 g (0,12 Mol) Ameisensäure gelöst. Zu der Lösung werden 12,35 g (0,12 Mol) Essigsäureanhydrid gegeben. Das Gemisch wird bei 35-40 °C 2 Stunder lang stehen gelassen. Die sich beim Abkühlen ausscheidenden Kristalle werden abfiltriert und so lange umkristallisiert, bis der Schmelzpunkt konstant bleibt. Die auf diese Weise erhaltenen Verbindungen sind in der Tabelle 5 zusammengefaßt.

Tabelle 5 Schmelzpunkte, Ausbeuten und Analysenergebnisse der N-substituierten cis- und trans-2-(Formylamino)-cyclohexan-carbonsäureamid

Schmp. <sup>O</sup> C und zum Umkrist. verwendetes Lösungsmittel	Analyse C%	Ber H%	·/gef. N%	Ausbeute	Konfigu
			14/0	<b>%</b> ·	ration
127 <b>-</b> 129 (Aethanol)	63,69 63,46	9,88 10,03	12,38 12,28	71,30	b
230-232 (Aethanol)	59,89 60,10	6,10 6,38	9,98 9,81	52,91	a, b
243-245 (Methanol)	51,81 51,69	5,27 5,45	8,62 9,05	78,27	<b>L</b>
183 <b>-1</b> 85 (Methanol)	66,18 66,95	7,64 7,53	9,65 9,89	75,17	b
167-169 (Aethanol)	64,55 64,47	7,84 7,97	8,38 8,34	68,13	ь
217-219 (Aethanol)	63,14 62,87	6,93 6,93	16,99 16,91	65,27	ь
262-264 (Aethanol)	59,89 60,22	6,10 6,37	9,98 9,95	60,27	a, c
	127-129 (Aethanol) 230-232 (Aethanol) 243-245 (Methanol) 183-185 (Methanol) 167-169 (Aethanol)	127-129 63,69 (Aethanol) 63,46  230-232 59,89 (Aethanol) 60,10  243-245 51,81 51,69  183-185 (Methanol) 66,95  167-169 64,55 64,47  217-219 63,14 62,87  262-264 59,89	127-129 63,69 9,88 63,46 10,03 230-232 59,89 6,10 60,10 6,38 243-245 51,81 5,27 (Methanol) 51,69 5,45 (Methanol) 66,18 7,64 66,95 7,53 167-169 64,55 7,84 64,47 7,97 217-219 63,14 6,93 62,87 6,93 262-264 (Asthered) 59,89 6,10	127-129 (Aethanol) 63,69 9,88 12,38 63,46 10,03 12,28  230-232 (Aethanol) 59,89 6,10 9,98 60,10 6,38 9,81  243-245 (Methanol) 51,69 5,45 9,05  183-185 (Methanol) 66,95 7,53 9,89  167-169 (Aethanol) 64,55 7,84 8,38 64,47 7,97 8,34  217-219 (Aethanol) 63,14 6,93 16,99 64,67 6,93 16,91  262-264 (Aethanol) 69,89 6,10 9,98	127-129 63,69 9,88 12,38 71,30 63,46 10,03 12,28 71,30 230-232 59,89 6,10 9,98 52,91 60,10 6,38 9,81 52,91 243-245 (Methanol) 51,69 5,45 9,05 75,17 (Methanol) 66,95 7,53 9,89 68,13 68,13 64,47 7,97 8,34 68,13 627 62,87 6,93 16,91 65,27 6262-264 (Aethanol) 69,89 6,10 9,98 60,27

Konfiguration: \*a\* entsteht bei Formylieren mit Triäthylortho-

# Beispiel 8

14,32 g (0,1 Mol) cis-2-Amino-cyclohexancarbonsäure werden unter Rühren in 60 ml Wasser gelöst und zu der Lösung 25,2 g (0,25 Mol) Essigsäureanhydrid gegeben. Das Gemisch wird eine Stunde lang gerührt und dann bei 0 bis +5 °C 15 Stunden lang stehen gelassen. Die ausgefallenen Kristalle werden abfiltriert und aus Athanol umkristallisiert. Auf

<sup>&</sup>quot;b" = cis-Konfiguration

<sup>&</sup>quot;c" = trans-Konfiguration.

diese Weise werden 10,92 g (59 %) cis-2-(Acetylamino)-cyclohexancarborsäure erhalten, die bei 149-151 <sup>O</sup>C schmilzt.

Durch Eindampfen der Mutterlauge können weitere 3,52 g (19,01 %) Produkt erhalten werden.

5 Analyse für C<sub>9</sub>H<sub>15</sub>NO<sub>3</sub>:

Berechnet: C 58,37 % H 8,16 % N 7,56 % gefunden: C 58,25 % H 8,34 % N 7,37 %.

# Beispiel 9]

Aus 14,32 g (0,10 Mol) trans-2-Aminocyclohexancarbonsäure werden auf die im Beispiel 8 beschriebene Weise 14,36 g (77,54 %) trans-2-(Acetylamino)-cyclohexancarbonsäure hergestellt. Das Produkt schmilzt bei 206-208  $^{\circ}$ C.

## Beispiel 10

1 Mol cis- beziehungsweise trans-2-(Acetylamino)—cyclohexancarbcnsäure wird in 1800 ml wasserfreiem Toluol
suspensiert und der Suspension 1 Mol Amin zugesetzt. Danach wird zu der Mischung 0,33 Mol Phosphortrichlorid in
900 ml wasserfreiem Toluol zugetropft. Das Reaktionsgemisch
wird 2 Stunden lang am Rückfluß gekocht. Die toluolische
Lösung wird abdekantiert und bei 0 °C einen Tag lang stehen
gelassen. Die ausgeschiedenen Kristalle werden abfiltriert
und aus den in den Tabellen 6 und 7 angegebenen Lösungsmitteln bis zum Erreichen des konstanten Schmelzpunktes
umkristallisiert. Die Daten der hergestellten Verbindungen
sind in den folgenden Tabellen 6 und 7 zusammengestellt.

15

Tabelle 6.
Schmelzpunkte, Analysenergebnisse und Ausbeuten der N-substituier-ten cis-2-(Acetylamino)-cyclohexancarbonsäureamide

Amid '	Schmp. OC und	Analyse	Ber./	gef.	Ausbeute
	zum Umkrist. verwendetes Lösungsmittel	С%	н%	Ν%	%
n-butylamid	133-135 (Chloroform- Aether)	64,95 64,64	10,06 10,02	11,65 11,37	55,73
anilid	211-213 (Aethanol)	69,22 69,27	7,75 7,82	10,76 11,50	70,30
p-brom-anilid	237-238 (Aethanol)	53,11 52,89	5,65 5,47		68,30
2-(3,4-dimeth- oxyphenyl)- äthylamid	166-168 (Aethanol)	65,48 64,87	8,10 7,67	8,04 7,94	68,20

Tabelle 7
Schmelzpunkte, Analysenergebnisse und Ausbeuten der N-subsituierten trans-2-(Acetylamino)-cyclohexancarbonsäureamide

Amid	Schmp. <sup>O</sup> C und zum Umkrist. verwendetes Lösungsmittel	Analyse C%	Ber•/ H%	gef. N%	Ausbeute %
n-butylamid	218-222 (Aethanol)	64,95 64,68	10,06 10,20	11,65 11,19	59,30
anilid <sup>+)</sup>	266-285 (Aethanol)	69,22 69,60	7,75 8,03	11,65 10,70	5,15 <sup>+)</sup>
p-chloranilid	283-285 (Aethanol)	61,12 60,93	6,50 6,60	9,50 9,25	85,51
p-bromanilid	289-290 (Methanol)	53,11 52,93	5,65 5,75		74,20
benzylamid	191–192 (Aethanol)	70,04 69,29	8,08 8,19	10,21 10,21	71,30
2-(3,4-dimeth- oxyphenyl)- äthylamid	198-200 (Aethanol)	65,48 64,98	8,10 8,33	8,04 8,85	69,15

<sup>+)</sup> Dieses Anilid ist ein Nebenprodukt, das bei der in Ana-

logie zu der Chinazolin-Synthese nach GRIMMEL (J.A.C.S. <u>68</u>, 542 /1946/) vorgenommenen Reaktion von cis-2-(Acetylamino)-cyclohexancarbonsäure und Anilin entsteht und durch fraktionierte Kristallisation von dem als Hauptprodukt entstehenden cis-Anilid abgetrennt werden kann.

## Beispiel 11

5

10

15

0,1 Mol Benzaldehyd oder 0,1 Mol Salicylaldehyd und 0,1 Mol N-substituiertes cis-2-Amino-cyclohexancarbonsäure-amid werden in 200 ml des jeweiligen, in der Tabelle 8 aufgeführten Lösungsmittels bei 50 - 60 °C eine Stunde lang gerührt. Dann wird das Gemisch eingedampft und der Eindampfrückstand aus dem in der Tabelle 8 angegebenen Lösungsmittel so lange umkristallisiert, bis der konstante Schmelzpunkt erreicht ist. Die Daten der erhaltenen Produkte sind in der folgenden Tabelle 8 zusammengefaßt.

Tabelle 8
Schmelzpunkte, Ausbeuten und Analysenergebnisse der Schiff'schen Basen von cis-2-Aminocyclohexan-carbonsäureamiden

	Schiff sche Base von cis-2-Amino-cyclo- hexancarbonsäure	zur Um- setzung verw. Lsm.	Schmp. C u. zum. Um- krist.verw. Lsg.	Analys C%	e Ber H%	./gef. N%	Ausbeu %
)	-n-butylamid und Benzaldehyd	Benzol	112-114 (Aether)	71,49 70,83	8,67 8,34	9,26 9,21	79,55
	-anilid und Benzaldehyd	Methanol	139-141 (Aethanol)	78,41 78,34	7,24 7,07	7,34 7,07	85,37
	-anilid und Salicyl- aldehyd	Methanol	173-175 (Methanol)	74,51 74,72	6,88 7,06	8,69 8,41	89,73
	-benzylamid und Sali- cylaldehyd	Benzol	153-155 (Benzol)	74,98 75,15	7,19 7,34	8,33 8,19	89,34

# Beispiel 12

5,04 g ( 0,04 Mol) 1-Cyclohexancarbonsäure werden zusammen mit 21,43 g (0,2 Mol) Benzylamin unter Stickstoff-atmosphäre am Rückfluß 80 Stunden lang gekocht. Anschließend wird der Überschuß des Benzylamins im Vakuum abdestilliert und der Rückstand in 40 ml Ather aufgenommen. Dabei beginnt die Substanz zu kristallisieren. Die Kristalle werden abfiltriert, mit Ather gewaschen und dann getrocknet. Nach Umkristallisieren aus Benzol erhält man 7,90 g (61,2 %) trans-2-(Benzylamino)-cyclohexancarbonsäure-benzylamid, das bei 116-118° C schmilzt. Das aus einem Gemisch von Athanol und Ather umkristallisierte Hydrochlorid schmilzt bei 192-194°C. Analyse für C<sub>21</sub>H<sub>26</sub>N<sub>2</sub>O:

Berechnet: C 78,21 % H 8,13 % N 8,69 % gefunden: C 78,27 % H 8,43 % N 8,54 %.

Die bei der Aufarbeitung des Reaktionsgemisches erhaltene ätherische Mutterlauge wird eingedampft und der Rückstand aus wäßrigem Athanol umkristallisiert. Auf diese Weise werden 1,2 g 1-Cyclohexancarbonsäure-benzylamid gewonnen, das bei 88-90 °C schmilzt.

Analyse für C<sub>14</sub>H<sub>17</sub>NO:

Berechnet: C 78,18 % H 7,96 % N 6,51 % gefunden: C 78,1 % H 7,98 % N 6,96 %.

# Beispiel 13

Aus 1,23 g (0,01 Mol) 1-Cyclohexancarbonsäure und 3,73 g (0,04 Mol) Anilin werden auf die im Beispiel 12 beschriebene Weise 0,8 g (27,2 %) trans-2-(Phenylamino)-cyclohexansäureanilid hergestellt, das bei 194-196  $^{\rm O}$ C schmilzt. Analyse für  ${\rm C_{19}H_{22}NO_2}$ :

30 Berechnet: C 77,52 % H 7,53 % N 9,52 % gefunden: C 77,05 % H 7,05 % N 9,60 %.

# Beispiel 14

6,45 g (0,02 Mol) trans-2-(Benzylamino)-cyclohexan-

10

15

carbonsäure-benzylamid werden in 48 ml im Verhältnis 1:3 verdünnter Salzsäure 60 Sturden lang am Rückfluß gekocht. Danach wird das Reaktionsgemisch unter vermindertem Druck zur Trockre eingedampft und der Eindampfrückstand aus 25 ml Wasser umkristallisiert. Man erhält 6 g eines kristallinen Produktes, aus welchem mit frisch gefälltem Silbercarbonat die Base freigesetzt wird. Man erhält 2,9 g trans-2-(Benzylamino)-cyclohexancarbonsäure, die bei 227-229 °C schmilzt.

### Beispiel 15

2,86 g (0,02 Mol) cis-2-Aminocyclohexancarbonsäure und 2,12 g (0,02 Mol) Benzaldehyd werden in 30 ml Methanol am Rückfluß 90 Minuten lang gekocht. Dann wird das Reaktionsgemisch zur Trockne eingedampft und der Rückstand aus Athanol umkristallisiert, 2,9 g cis-2-(Benzalamino)-cyclohexancarbonsäure werden erhalten, die bei 144-146  $^{\circ}$ C schmilzt. Analyse für  $C_{14}H_{17}NO_{2}$ 

Berechnet: C 72,7 % H 7,41 % N 6,06 % gefunden: C 72,5 % H 7,78 % N 6,42 %.

2,31 g (0,01 Mol) cis-2-(Benzalamino)-cyclohexancar-bonsäure werden in 60 ml Athanol gelöst und danach unter Rühren und Kühlen 0,57 g (0,015 Mol) Natrium-[tetrahydrc-broat(III)] zugesetzt. Das Gemisch wird unter Rühren 5 Stunden lang gekühlt und dann bei Zimmertemperatur eine Nacht lang stehen gelassen. Anschließend wird mit Eisessig auf pH 6, dann mit Salzsäure auf pH 3 angesäuert und schließlich eingedampft. Der Rückstand wird bis zum Erreichen des konstanten Schmelzpunktes aus Athanol umkristallisiert.

1,8 g (66,72 %) cis-2-(Benzylamino)-cyclohexancarbonsäure-hydrochlorid werden erhalten, das bei 212-214 °C schmilzt.

30 Analyse für  $C_{14}^{H}_{20}^{NO}_{2}^{Cl}$ :
Berechnet: C 62,32 % H 7,47 % N 5,12 % Cl 13,14 % gefunden} C 61,76 % H 7,92 %, N 5,33 % Cl 12,95 %.

5

10

15

20

## Beispiel 16

14,32 g (0,1 Mol) cis-2-Aminocyclohexancarbonsäure werden in 32 ml 85 %-iger Ameisensäure gelöst und der Lösung - 27 ml 35 %-ige wäßrige Formaldehydlösung zugesetzt. Das Gemisch wird 5 Stunden lang bei 100 °C gehalten und dann im Vakuum eingedampft. Der Rückstand wird in 100 ml Wasser gelöst, die wäßrige Lösung mit 2 x 50 ml Äthylacetat extrahiert und der Extrakt zur Trockne eingedampft. Der Eindampfrückstand wird aus Äthylacetat umkristallisiert. Auf diese Weise werder 7,25 g cis-2-(Dimethylamino)-cyclohexancarbonsäure erhalten, die bei 171-173 °C schmilzt.

Analyse für  $C_{19}H_{17}NO_2$ 

10

15

20

25

30

Berechnet: C 63,14 % H 10,90 % N 8,18 % gefunden: C 63,39 % H 10,22 % N 7,95 %.

### Beispiel 17

Ein Gemisch aus 17,02 g (0,1 Mol) 2-0xo-cyclohexan-carbonsäureäthylester und 9,31 g (0,1 Mol) Anilin wird in einem Vakuumexsikkator 10 Tage lang stehen gelassen. Die entstandenen Kristalle werden aus 25 ml Äthanol umkristallisiert. Man erhält 18,25 g (74,4 %) 2-(Phenylamino.)-cyclohexencarbonsäure-äthylester, der bei 58 °C schmilzt.

12,27 g (0,05 Mol) 2-(Phenylamino)-cyclohexencarbon-säure-äthylester werden in Gegenwart von 5 g mit Athanol neutral gewaschenem Raney-Nickel bei einem Anfangsdruck von 100 atm hydriert. Nach Beendigung der Hydrierung wird der Katalysator abfiltriert und das Filtrat eingedampft. Der Rückstand wird bei 2-3 Torr destilliert. Man erhält 9,5 g (76,8 %) 2-(Phenylamino)-cyclohexancarbonsäure-äthylester. Dieser wird in einem mit Rückflußkühler versehenen Kolben zusammen mit im Verhältnis 1:2 verdünnter wäßriger Salzsäure 5 Stunden lang gekocht. Die abgekühlte Lösung wird mit 80 ml Ather extrahiert. Die wäßrige Phase wird bei 0 °C einen Tag lang zum Kristallisieren stehen gelassen. Danach werden die ausgeschiedenen Kristalle abfiltriert, mit 2 x 50

ml Ather, danach mit 3 x 50 ml Benzol gewaschen. Die Substanz wird in Wasser gelöst, die Lösurg mit Aktivkohle geklärt und dann zur Trockne eingedampft. Der Eindampfrückstand wird aus einem Gemisch von Äthanol und Äther umkristallisiert. Man erhält 4,3 g (43,7 %) 2-(Phenylamino)-cyclohexancarbonsäure-hydrochlorid, das bei 168-170  $^{\rm O}$ C schmilzt. Analyse für  $^{\rm C}_{13}^{\rm H}_{18}^{\rm NO}_{\rm C}^{\rm Cl}$  Berechnet C 61,04% H 7,09 % N 5,48 % Cl 13,90 % gefunden: C 61,47 % H 6,82 % N 5,34 % Cl 13,58 %.

## Beispiel 18

5

10

15

20

25

30

Aus 5,1 g (0,03 Mol) 2-0xo-cyclohexancarbonsäure-äthylester und 5,44 g Homoveratrilamin werden auf die in Beispiel 17 beschriebene Weise 8,8 g (80,7 %) 2-(Homoveratrilamino)-cyclohexancarbonsäure-äthylester erhalten. Dieses Produkt wird in 100 ml im Verhältnis 1:2 verdünnter Salzsäure 4 Stunden lang am Rückfluß gekocht. Danach wird das Reaktionsgemisch zur Trockne eingedampft. Man erhält 8 g eines gelblich-weißen Pulvers, aus dem nach zweimaligem Umkristallisieren aus 80 ml Äthanol 5,8 g (64,5 %) 2-(Homoveratrilamino)-cyclohexancarbonsäure-hydrochlorid erhalten werden, das bei 227-228  $^{\circ}$ C schmilzt (überwiegend cis-Isomer). Analyse für  $C_{1.7}H_{26}NO_{\lambda}Cl$ :

Berechnet: C 59,37 % H 7,62 % gefunden: C 59,00 % H 7,89 %.

5,09 g (0,03 Mol) Silbernitrat werden in 40 ml destilliertem Wasser gel öst. Der Lösung werden 1,59 g (0,015 Mol) wasserfreies Natriumcarbonat in 60 ml destilliertem Wasser zugegeben. Der gebildete Niederschlag von Silbercarbonat wird auf einem Büchner-Filter filtriert und mit destilliertem Wasser silberfrei gewaschen. Dieses Silbercarbonat wird zu einer Lösung von 3,44 g (0,01 Mol) 2-(Homoveratrilamino)-cyclohexancarbonsäure-hydrochlorid in 80 ml destilliertem Wasser gegeben. Das Gemisch wird 2 Stunden lang geschüttelt, dann mit 50 ml destilliertem

Wasser versetzt und filtriert. Das Filtrat wird mit Aktivakohle geklärt und dann zur Trockne eingedampft. Der Rückstand wird aus Athanol umkristallisiert. Man erhält 1,95 g (63,45 %) 2-(Homoveratrilamino)-cyclohexancarbonsäure, die bei 179-181 °C schmilzt.

Analyse für C<sub>17</sub>H<sub>25</sub>NO<sub>4</sub>

Berechnet: C 66,42 % H 8,20 % N 4,56 % gefunden: C 65,92 % H 8,35 % N 4,58 %.

# Beispiel 19

Aus cis- behiehungsweise trans-2-Aminocyclopentancarbonsäure wird auf die im Beispiel 1 beschriebene Weise die cis- beziehungsweise trans-2-(Benzyloxycarbonylamino)--cyclopentancarbonsäure hergestellt.

Im Falle der cis-2-(Benzyloxycarbonylamino)-cyclopentancarbonsäure scheidet sich das Produkt beim Ansäuern
mit Salzsäure als viskoses 01 aus, welches mit Athylacetat
extrahiert wird. Das Extrakt wird über Natriumsulfat getrocknet und dann eingedampft. Dieser Eindampfrückstand
(cis-2-/Benzyloxycarbonylamino/-cyclopentancarbonsäure)wird ohne weitere Reinigung verwendet.

Die trans-2-(Benzyloxycarbogylamino)-cyclopentancarbonsäure wird aus Äthanol kristallisiert. Ausbeute: 87 %. Schmelzpunkt: 144-146 °C.

### Beispiel 20

Auf die in Beispiel 3 beschriebene Weise werden die in der Tabelle 9 aufgeführten N-substituierten cisund trans-2-(Benzyloxycarbonylamino)-cyclopentan-carbonsäureamide hergestellt.

15

Tabelle 9
Schmelzpunkte, Ausbeuter und Analysenergebnisse der N-substituierten cis- und trans-2-(Benzyloxycarbonylamino)-cyclopentancarbonsäureamide

2-(Berzyloxycarbonylami- no)-cyclopentansäure	Korfi- gur.	Schmp. A °C und Lsm.	nalyse <b>C</b> %	Ber./g	ef. N%	Ausbeute %
:-toluidid	cis	176-178 (Aethanol)	71,58 71,44	6,87 6,84	7,95 8,19	71,53
-p-chloranilid	cis	178 <b>-</b> 180 (Aethanol)	64,42 63,63	5,68 7,51	5,51 7,50	70,21
-p-toluidid	trans	181-183 (Methanol)	71,58 71,81	6,87 6,59	7,95 7,95	68,61
-p-chloranilid	trans	198-200 (Methanol)	64,42 64,68	5,68 5,75	7,51 7,99	65,74

### Beispiel 21

Aus 12,92 g (0,1 Mol) cis-2-Aminocyclopentancarbonsäure wird auf die im Beispiel 8 beschriebene Weise cis-2-(Acetylamino)-cyclopentancarbonsäure hergestellt. Ausbeute: 11,35 g (66,3 %). Das aus Äther kristallisierte Produkt schmilzt bei 79-81  $^{\rm o}$ C.

Analyse für  $C_8H_{13}NO_3$ 

Berechnet: C 56,13 % H 7,65 % N 8,18 % gefunden: C 55,95 % H 7,64 % N 8,24 %.

### Beispiel 22

Ein Gemisch aus 11,21 g (0,1 Mol) 1-Cyclopentencarbonsäure und 32,15 g (0,3 Mol) Benzylamin wird 70 Stunden lang unter Stickstoffatmosphäre am Rückfluß gekocht.

Das überschüssige Benzylamin wird unter vermindertem Druck
abdestilliert. Der Rückstand wird mit 100 ml Benzol und
100 ml 5 %-iger Salzsäure versetzt und gründlich geschüttelt. Nach Trennung der Phasen wird die salzsaure Phase
eingedampft und der Rückstand aus einem Athanol-Ather-Gemisch

umkristallisiert. Auf diese Weise werden 2,1 g trans-2-(Benzylamino)-cyclopentancarbonsäurebenzylamid-hydrochlorid erhalten, das bei 175-177 °C schmilzt.

Analyse für  $C_{20}H_{25}N_2OC1$ 

Berechnet: C 69,65 % H 7,31 % N 8,12 % Cl 10,28 % gefunden: C 69,26 % H 7,32 % N 7,99 % Cl 10,23 %.

Aus dem benzolischen Extrakt werden durch Umkristallisieren aus Benzol 1,2 g 1-Cyclopentencarbonsäure-benzylamid gewonnen. Schmelzpunkt: 112-114 °C.

Analyse für  $C_{13}H_{15}NO$ 

Berechnet: C 77,57 % H 7,51 % N 6,96 % gefunden: C 77,57 % H 7,73 % N 6,91 %.